

(f) Int. Cl.<sup>7</sup>:

B 01 D 53/14

B 01 D 53/75 C 01 B 17/04

## (B) BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND



DEUTSCHES
PATENT- UND
MARKENAMT

# ® Offenlegungsschrift

® DE 102 19 900 A 1

Aktenzeichen:

102 19 900.0

② Anmeldetag:

3. 5.2002

43 Offenlegungstag:

20. 11. 2003

E 102 19 900 A

(1) Anmelder:

Lurgi AG, 60439 Frankfurt, DE

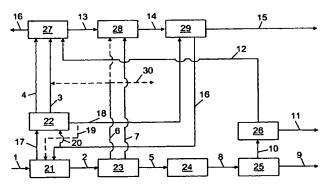
② Erfinder:

Koss, Ulrich, 64289 Darmstadt, DE; Weiss, Max-Michael, 61440 Oberursel, DE; Tork, Thomas, 60316 Frankfurt, DE

#### Die folgenden Angaben sind den vom Anmelder eingereichten Unterlagen entnommen

Prüfungsantrag gem. § 44 PatG ist gestellt

- Werfahren zur Reinigung von kohlenwasserstoffhaltigem Gas
  Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Reinigung von
  - Gas, insbesondere von kohlenwasserstoffhaltigem Gas wie z. B. Erdgas, das verunreinigt ist mit Schwefel in der Form von H<sub>2</sub>S und Merkaptanen sowie CO<sub>2</sub>. Um ein verbessertes Verfahren zur Reinigung von kohlenwasserstoffhaltigem Gas zu schaffen, bei dem der Energieaufwand und damit die Kosten für die Erzeugung eines möglichst H<sub>2</sub>S-reichen Einsatzgases für die Clausanlage deutlich gesenkt werden kann, wird erfindungsgemäß vorgeschlagen, dass vor die bei einem Druck des Einsatzgases von 20-80 bar abs betriebene Absorptions- und Regenerationsanlage (23) eine weitere Absorptionsanlage (21) geschaltet wird, die bei dem gleichen Druck von 20-80 bar abs mit einem selektiven Lösungsmittel arbeitet und die das Einsatzgas auf 100-10000 ppmV H<sub>2</sub>S grob entschwefelt, wobei aus dieser vorgeschalteten Absorptionsanlage (21) ein mit Schwefelwasserstoff beladener Lösungsmittelstrom (17) abgezogen und einer nachfolgenden Regeneration (22) zugeführt wird, dass aus der vorgeschalteten Absorptionsanlage (21) ein dritter Gasstrom (2) das grobentschwefelte Rohgas der Absorptions- und Regenerationsanlage (23) zugeführt wird und aus dieser Absorptions- und Regenerationsanlage (23) das Wertgas (5) abgezogen wird, welches einer weiteren Verwertung zugeführt wird.



#### Beschreibung

[0001] Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Reinigung von Gas, insbesondere von kohlenwasserstoffhaltigem Gas wie z. B. Erdgas, das verunreinigt ist mit Schwefel in der Form von H<sub>2</sub>S und Merkaptan sowie CO<sub>2</sub>.

[0002] In der Schrift WO 97/26069 wird ein Verfahren zur Reinigung von Kohlendioxid und schwefelhaltigen Gasen beschrieben, bei dem schwefelbehaftete Verunreinigungen in Form von Merkaptanen und H<sub>2</sub>S vorliegen. In einer ersten Absorption werden die schwefelbehafteten Verunreinigungen aus dem Gas entfernt, um einen Reingasstrom und einen Sauergasstrom zu erzeugen, wobei das Sauergas hydriert wird um einen größeren Anteil an Merkaptanen zu H<sub>2</sub>S umzuwandeln. Das hydrierte Sauergas wird in eine zweite Absorptions-/Regenerationsanlage eingeleitet, in dem das Sauergas in einen H<sub>2</sub>S-reichen ersten Gasstrom separiert wird, der in eine Claus-Anlage eingeleitet wird, und einen zweiten H<sub>2</sub>S-armen Gasstrom, welcher zur Nachverbrennung geführt wird. Der Claus-Anlage folgt eine Tailgas-Nachbehandlung, in der das H<sub>2</sub>S weiter reduziert wird und ein H<sub>2</sub>S-reiches Gas abgezogen wird.

[0003] Eine weitere unveröffentlichte Anmeldung beschreibt ein Verfahren, um die unerwünschten schwefelhaltigen Stoffe in der Form von H<sub>2</sub>S und Merkaptan aus Rohgas zu entfernen. Dabei wird Rohgas in eine Absorptions- und Regenerationskolonne geleitet und dort gewaschen, wobei aus dieser Absorptions- und Regenerationskolonne drei Gasströme abgezogen werden. Ein erster Abgasstrom wird in eine Claus-Anlage geleitet wird, ein zweiter Sauergasstrom mit niedriger H<sub>2</sub>S-Konzentration in eine weitere Absorptionsanlage geleitet und ein dritter Gasstrom, das Wertgas mit den Merkaptanen, wird gekühlt und einer Adsorptionsanlage zugeführt. Aus dieser Adsorptionsanlage wird ein gereinigtes Wertgas abgezogen und ein merkaptanhaltiger Gasstrom einer Wäsche unterzogen wird, der danach der Claus-Anlage zugeführt wird.

[0004] Nachteilig an diesen Verfahren ist der erhebliche Aufwand, um den H<sub>2</sub>S-Gehalt des Abgases der bei hohem Druck arbeitenden ersten Wäsche, die sowohl das im Einsatzgas enthaltene H<sub>2</sub>S aber auch das gesamte CO<sub>2</sub> entfernt, so anzuheben, dass eine problemlose und ökonomisch sinnvolle Schwefelerzeugung in der Claus-Anlage möglich ist. Es ist eine zweite Absorptionsanlage notwendig, deren Betrieb zur Wiederaufbereitung des eingesetzten Lösungsmittels sehr viel Energie verbraucht. Der Betrieb dieser Absorptionsanlage und insbesondere die Abstimmung mit den anderen Anlagenkomponenten ist sehr aufwendig und kompliziert.

[0005] Der Erfindung liegt die Aufgabe zugrunde, ein verbessertes Verfahren zur Reinigung von kohlenwasserstoffhaltigem Gas zu schaffen, bei dem der Energieaufwand und damit die Kosten für die Erzeugung eines möglichst H<sub>2</sub>S-reichen Einsatzgases für die Clausanlage deutlich gesenkt werden kann.

[0006] Erfindungsgemäß wird die Aufgabe dadurch gelöst, dass vor die bei einem Druck des Einsatzgases von 20-80 bar abs. betriebene Absorptions- und Regenerationsanlage eine weitere Absorptionsanlage geschaltet wird, die bei dem gleichen Druck von 20-80 bar abs. mit einem selektiven Lösungsmittel arbeitet und die das Einsatzgas auf 100-10 000 ppmV H<sub>2</sub>S grob entschwefelt, wobei aus dieser vorgeschalteten Absorptionsanlage ein mit Schwefelwasserstoff beladener Lösungsmittelstrom abgezogen und einer nachfolgenden Regeneration zugeführt wird, dass aus der vorgeschalteten Absorptionsanlage ein dritter Gasstrom, das grobentschwefelte Rohgas der Absorptions- und Regenerationsanlage zugeführt wird, und aus dieser Absorptions- und Regenerationsanlage das Wertgas abgezogen wird, welches einer weiteren Verwertung zugeführt wird.

[0007] Aufgrund der groben Vorentschwefelung durch die vorgeschaltete Absorptionsanlage besteht der erste kleine Gasstrom, der aus der Regenerationsanlage in die Clausanlage geleitet wird, aus bis zu 95 Vol.-% Kohlenwasserstoff und aus bis zu 30 Vol.-% Kohlendioxid. Der zweite Gasstrom, der von der Regenerationsanlage in die Claus-Anlage geleitet wird, besteht aus 20 bis 90 Vol.-% Schwefelwasserstoff, maximal 80 Vol.-% Kohlendioxid und geringen Anteilen Merkaptan.

[0008] Dadurch, dass aus der vorgeschalteten Absorptionskolonne ein hoch mit H<sub>2</sub>S beladener Lösungsmittelstrom abgezogen und der Regenerationsanlage zugeführt wird, ist der Lösungsmittelstrom je nach Anlagenkonfiguration um 30–60% kleiner ist als nach dem Stand der Technik. Damit ist der Energieverbrauch für die Regeneration ebenfalls um 30–60% kleiner.

[0009] Das grobentschwefelte Rohgas wird als zweiter Gasstrom aus der vorgeschalteten Absorptionskolonne abgezogen, und einer zweiten Wäsche, bestehend aus Absorption und Regeneration, zugeführt. Da in dieser zweiten Wäsche neben dem CO<sub>2</sub> nur noch eine sehr geringe Menge H<sub>2</sub>S ausgewaschen werden muss, ist die benötigte Menge Lösungsmittel auch hier deutlich geringer als beim Stand der Technik, nämlich 20–70% geringer in Abhängigkeit vom H<sub>2</sub>S/CO<sub>2</sub>-Verhältnis, so dass auch hier 45% weniger Regenerationsenergie benötigt wird.

[0010] Als bevorzugtes Lösungsmittel der vorgeschalteten Absorptionsanlage wird typischerweise Methyl-Diethanolamin (MDEA) verwendet.

[0011] Die vorgeschaltete, selektive Absorptionsanlage wird derartig gestaltet, dass neben einer möglichst großen Menge H<sub>2</sub>S eine möglichst kleine Menge CO<sub>2</sub> absorbiert wird. Bekannter Weise ist bei dem Lösungsmittel MDEA die CO<sub>2</sub>-Absorption durch die Absorptionsgeschwindigkeit begrenzt, so dass sie minimiert werden kann, indem man das Einsatzgas nur kurzzeitig mit dem Lösungsmittel MDEA in Kontakt bringt. Die für die H<sub>2</sub>S-Absorption notwendige Kontaktzeit sinkt mit steigendem Druck des Einsatzgases und liegt z. B. bei 50 bar abs. im Bereich bis zu 20 Sekunden. [0012] Als Produkt fällt ein Gas an, dass arm an H<sub>2</sub>S (typischerweise 100–10 000 ppmV) ist, aber noch ein Grossteil des im Einsatzgas enthaltenen CO<sub>2</sub> enthält. Sowohl das CO<sub>2</sub> als auch die restliche kleine Menge an H<sub>2</sub>S werden dann in der nachfolgenden Hochdruckwäsche vollständig aus dem Wertgas entfernt und als Abgas zusammen mit einem Teil des im Einsatzgas enthaltenen Merkaptans abgeführt. Der Schwefelrückgewinnungsgrad der Gesamtanlage wird dadurch erhöht, dass dieses Abgas in die Hydrierung der Tailgasanlage geleitet wird, um Schwefelkomponenten in H<sub>2</sub>S umzuwandeln, und danach in die Absorptionsanlage der Tailgasanlage geleitet wird.

5 [0013] Da der für das Wertgas geforderte niedrige H<sub>2</sub>S-Gehalt erst nach dieser zweiten Hochdruckwäsche erreicht werden muss, kann in der vorgeschalteten Absorptionsanlage Lösungsmittel zum Einsatz kommen, das von der Tailgaswäsche der Clausanlage kommt und schon H<sub>2</sub>S und CO<sub>2</sub> enthält. Die Gesamtmenge der in einer Regeneration wiederaufzuarbeitenden MDEA-Lösung wird somit minimiert. Alternativ dazu kann auch unbeladenes Lösungsmittel eingesetzt

werden. Die durch geeignete Gestaltung der Absorptionsanlage erreichbaren H<sub>2</sub>S Konzentrationen im Abgas aus der Regeneration, das der Clausanlage zugeführt wird, sind höher als diejenigen, die nach dem Stand der Technik erzielbar sind, so dass die Clausanlage entsprechend kleiner ausgeführt werden kann.

[0014] Ausgestaltungsmöglichkeiten des Verfahrens werden mit Hilfe der Zeichnung beispielhaft erläutert.

[0015] Rohgas wird über Leitung (1) in eine erste Absorptionskolonne (21) geleitet, in der der Grossteil des enthaltenen H<sub>2</sub>S ausgewaschen wird. Als Lösungsmittel wird der Absorptionskolonne (21) ein Lösungsmittelstrom (16) zugeführt, der in einer nachfolgenden Tailgasabsorptionsanlage (29) mit H<sub>2</sub>S und CO<sub>2</sub> vorbeladen wurde.

[0016] Aus der Absorptionskolonne (21) wird ein hoch mit H<sub>2</sub>S beladener Lösungsmittelstrom (17) abgezogen und einer Regenerationsanlage (22) zugeführt. Aus der Regenerationsanlage (22) wird ein erster kleiner Gastrom (3) direkt der Clausanlage (27) zugeführt. Dieser Abgasstrom (3) besteht hauptsächlich aus bis zu 95 Vol.-% Kohlenwasserstoff und bis zu 30 Vol.-% aus CO<sub>2</sub> mit geringen Mengen an Merkaptan (bis zu 0,3 Vol.-%) und H<sub>2</sub>S (bis zu 5 Vol.-%).

[0017] Ein zweiter größerer Gasstrom (4), der zu 20-90 Vol.-% H<sub>2</sub>S, zu 10-80 Vol.-% CO<sub>2</sub> und bis zu 3000 ppmV Merkaptan enthält, wird ebenfalls direkt der Clausanlage (27) zugeführt. Als weiterer Strom wird ein unbeladener Lösungsmittelstrom (18) abgezogen, der zur Tailgasabsorptionsanlage (29) geleitet wird. Sollte die in der ersten Absorptionskolonne (21) benötigte Lösungsmittelmenge größer sein als die in der Tailgasabsorptionsanlage (29) eingesetzte, dann ist es auch möglich, dass über Leitung (19) direkt unbeladenes Lösungsmittel aus der Regenerationsanlage (22) in die Absorptionskolonne (21) geleitet wird. Sollte die in der ersten Absorptionskolonne (21) benötigte Lösungsmittelmenge geringer sein als die in der Tailgasabsorptionsanlage (29) eingesetzte, dann ist es auch möglich, dass über Leitung (20) direkt vorbeladenes Lösungsmittel aus der Tailgasabsorptionsanlage (29) in die Regenerationsanlage (22) geleitet wird.

[0018] Aus der Absorptionskolonne (21) wird ein zweiter Gasstrom (2), das grobentschwefelte Rohgas abgezogen, und einer zweiten Wäsche (23), bestehend aus Absorption und Regeneration, zugeführt. Das grobentschwefelte Rohgas (2) enthält noch einen Grossteil des im Rohgas enthaltenen Merkaptans, 100–10 000 ppmV H<sub>2</sub>S und 50–95% des im Rohgas enthaltenen CO<sub>2</sub>. Aus dieser zweiten Wäsche (23) wird ein erster Gasstrom (6) abgezogen, der in einer der anderen Teilanlagen (z. B. Clausanlage (27) oder Hydrierung (8) oder beispielsweise in einer nicht dargestellten Abgasnachverbrennung) als Brenngas genutzt oder über Leitung (30) nach außen abgegeben werden kann. Dieser Gasstrom (6) besteht hauptsächlich aus bis zu 80 Vol.-% Kohlenwasserstoff und bis zu 20 Vol.-% aus CO<sub>2</sub> mit geringen Mengen an Merkaptan (bis zu 0,3 Vol.-%) und H<sub>2</sub>S (bis zu 5000 ppmV). Als zweiter Gasstrom (5) wird aus der zweiten Wäsche (23) über Leitung (5) das Wertgas mit dem größten Teil des Merkaptans abgezogen und dann z. B. gekühlt (24) und zur Entfernung des Merkaptans über Leitung (8) einer Adsorption (25) zugeführt. Ein dritter Gasstrom aus der Absorptionsanlage (23), der bis zu 99,8 Vol.-% CO<sub>2</sub>, bis zu 10 Vol.-% H<sub>2</sub>S und 0,2 Vol.-% Merkaptan enthält, wird über Leitung (7) einer Hydrierung (28) zugeführt.

[0019] Bei der Claus-Anlage (27) handelt es sich um eine an sich bekannte Anlage, die aus einem Verbrennungsofen sowie mehreren katalytischen Reaktoren zur Durchführung der Reaktion besteht. Der anfallende flüssige Schwefel wird über Leitung (16) abgezogen und einer weiteren Verwertung zugeführt. In der Claus-Anlage (27) fällt immer ein sogenanntes Clausrestgas an, das neben nicht kondensiertem Elementarschwefel nicht umgesetztes Schwefeldioxid und H<sub>2</sub>S enthält. Dieses Restgas wird über Leitung (13) abgezogen und wird einer Nachbehandlung unterzogen, um den Schwefelrückgewinnungsgrad zu erhöhen. Das Claus-Restgas wird über Leitung (13) einer Hydrier-Anlage (28) zugeführt, die auch mit dem Gas über Leitung (7) aus der zweiten Wäsche (23) versorgt wird. In der Hydrierung (28) wird Merkaptan und SO<sub>2</sub> zu H<sub>2</sub>S umgewandelt und über Leitung (14) einer Absorptionsanlage (29) zugeführt. Aus der Absorptionsanlage (29) wird ein mit H<sub>2</sub>S und CO<sub>2</sub> beladenes Lösungsmittel über Leitung (16) in die erste Absorptionskolonne (21) zur weiteren Absorption von H<sub>2</sub>S gegeben, bevor es in der Regenerationsanlage (22) wie vorne beschrieben wiederaufgearbeitet und das gesamte enthaltene H<sub>2</sub>S der Clausanlage (27) zugeführt wird. Damit wird ein hoher Schwefelrückgewinnungsgrad erreicht.

[0020] Das verbleibende Gas enthält nur noch sehr wenig (bis zu 2000 ppmV)  $H_2S$  und wird über Leitung (15) aus der Absorptionsanlage (29) abgezogen und beispielsweise einer Verbrennung zugeführt.

#### Beispiel

[0021] Die folgende Tabelle zeigt eine Analyse der Gasströme und der flüssigen Prozess-Ströme in den einzelnen Leitungen.

25

55

60

Leitung Nr. Prozess St			1 Rohg		Grobent	2 schwefe	eltes F	3 Erster Entspannungsgas-						
Phase		gas					gas			strom zur Clausanlage				
	<del>  </del>	113/5			Vol %	N1			Vol %	NI 3/I-	gas		Vol	
Komponen	ten	Nm³/h	kgMole /h	V	VOI %	Nm³/h	kgMole /h	ppm V	VOI 76	Nm³/h	kgMole /h	ppin V	VOI	
CO2		21680			2,59	18645			2,25	5,24	0,23		0	
N2			1298,4		3,48		1298,0		3,51	9,03			1	
CH4		705460	31474, 1		84,26	704982	31453		85,00	461,87	20,61		86	
C2H6		45661			5,45	45629	2035,7	-	5,50	29,41	1,31			
СЗНВ		18593	829,5		2,22	18575	828,7		2,24	17,17	0,77		3	
i-C4		2981	133,0		0,36	2981	133,0	l	0,36	0,57	0,03		(	
n-C4		4333	193,3		0,52	4331	193,2		0,52	1,89	0,08			
i-C5		1203	53,7		0,14	1203			0,15	0,21	0,01		C	
n-C5		1040	46,4	L	0,12	1040			0,13	0,21			(	
C6 cut		751	33,5		0,09	751	33,5		0,09	0,25				
C7 cut		379			0,05	379			0,05	0,03	0,00			
C8		140	6,2		0,02	140			0,02	0,01				
C9		93			0,01	93			0,01	0,05			(	
H2S		5851			0,699	401,4		484	0,05	5,41	0,24		1	
cos		2,5			0,0003	1,7		2	0,0002	0,01	0,00	20		
CH3SH		21,8		26	0,0026	19,9	0,89	24	0,0024	0,13	0,01	250	(	
C2H5SH		117,2		140	0,0140	99,5	4,44	120	0,0120	0,63	0,03	1170		
C3H7SH		47,7	2,13	57	0,0057	46,4	2,07	56	0,0056	0,29	0,01	540	(	
C4H9SH		5,0	0,22	6	0,0006	5,0		6	0,0006	0,05	0,00	90		
CS2													l	
SO2													L	
SX														
CO	1												<u> </u>	
H2	I													
O2														
H2O			satura	ted!		1019	45,48		0,12	3,49	0,16	<u> </u>		
Flow 1	Vm³/h	837240		<del> </del>	100,00	829433	ļ	<del>                                     </del>	100,00	536		$\vdash$	100	
Flow	kg/h	723091		[		709163				449				
	nole/h	37353				37005				24				
Flow MMS	SCFD	750,00				743,01				0,480	-			
Mole Wt.	mole	19,36				19,16				18,77				
Temp.	°C	10				42				29				
Pressure	bar (abs)	68,0				67,8				6,0				
	⟨g/m³													
Vap.Frac	-	1,0				1,0				1,0			"	

Leitung N	r.:		4				5	***		6					
Prozess S			eiches /		zur	Wertg	jas zur Ga	ung	Zweiter Entspannungsgas- strom						
Phase							gas		gas						
Kompone	nten	Nm³/h	kgMole /h	ppm V	Vol %	Nm³/h	KgMole/ h	Ppm V	Vol %	Nm³/h	kgMole /h	ppm V	Vol %		
CO2		5625.8	250,99		46,01	41	1,81	50	0,005	72,63	3.24		18,59		
N2			200,00		- 10,0 .	29087			3,59	5,47	0,24		1,40	10	
CH4		17,12	0,76		0,14		31439,68		86,94	266,08			68,10		
C2H6		2,45			0,02	45600			5,63	24,22			6,20	İ	
C3H8		1,22			0,01	18564			2,29	8,60			2,20		
i-C4			0,00		- 5,5 1	2979			0,37	1,56			0,40		
n-C4						4329			0,53	2,03			0,52	15	
i-C5						1202			0,15	0,59			0,32		
n-C5						1039			0,13	0,51			0,13		
C6 cut			l			750	33,48		0,09	0,39		<del></del>	0,10		
C7 cut			<u> </u>			379			0,05	0,16			0,10	20	
C8			<del> </del> -			140			0,03	0,18		<del>                                     </del>	0,04	ا ا	
C9						93			0,02	0,03			0,02	İ	
H2S		6174,5	275,47		50,50	2,5		3	0.000	0,04			0,01	İ	
cos		0,8		69	0,01	0,4			0,00	0,03	. '		0,10		
CH3SH		1.7	0.08		0,01	16,5			0.00	0,01			0,00	25	
C2H5SH		17,1		1395	0,14	82,6			0,00	0,11			0,03	İ	
C3H7SH		1,0		_	0,14	44,6			0,01	0,35		540	0,15	İ	
C4H9SH		0.0			0,00	44,0			0.00	0,21			0,05		
CS2		0,0	0,00		0,00	4,7	0,212		0,00	- 0,02	0,00	-00	0,01	30	
SO2														30	
SX												<del></del>		İ	
co							ļ	<del></del>			<u> </u>			٠.	
H2							<u> </u>								
02							<del> </del>	<del> </del>	-					35	
H2O		385	17,18		3,15	1528	68,17		0,19	7,05	0,31		1,80	ļ	
Flow	Nm³/h	12227			100,0	810572			100,0	391			100,0		
Flow	kg/h	20818				672080				414			,	40	
	nole/h	545	-			36164				17			-	1	
	ISCFD	10,953				726,111				0,350					
Mole Wt.	kg/kg mole	38,16	4			18,58				23,74				45	
Temp.	°C	35				50	<u> </u>	<u> </u>		47				ĺ	
Pressure	bar (abs)	1,8				66,8				6,0					
Density	kg/m³														
Vap.Frac	-	1,0				1,0				1,0				50	

Leitung Nr.:   T	ppm	50 0,0 3,87, 5,0 0,0 0,0 0,0 0,0 0,0	0,005 3,60 87,12 5,64 2,29 0,37 0,54 0,15 0,13
Phase   Romponenten   Nm³/h   kgMole/h   ppmV   Vol   Nm³/h   kgMole/h   v   Vol   V	50 0, 50 0, 6 87 6 0, 6 0, 7 0, 7 0, 7 0, 7 0, 7 0, 7 0, 7 0, 7	50 0,0 3,87, 5,2 0,0 0 0 0 0	0,005 3,60 87,12 5,64 2,29 0,37 0,54 0,15
Komponenten   Nm³/h   kgMole/h   ppmV   Vol	50 0, 50 0, 6 87 6 0, 6 0, 7 0, 7 0, 7 0, 7 0, 7 0, 7 0, 7 0, 7	50 0,0 3,87, 5,2 0,0 0 0 0 0	0,005 3,60 87,12 5,64 2,29 0,37 0,54 0,15
N2	87	3, 87, 5, 2, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0,	3,60 87,12 5,64 2,29 0,37 0,54 0,15
N2	87	3, 87, 5, 2, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0,	3,60 87,12 5,64 2,29 0,37 0,54 0,15
CH4	87	87, 5, 2, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0,	5,64 2,29 0,37 0,54 0,15 0,13
C2H6		5 2 0 0 0 0 0	5,64 2,29 0,37 0,54 0,15
15		2 0 0 0 0 0	2,29 0,37 0,54 0,15 0,13
F-C4		0 0 0 0 0	0,37 0,54 0,15 0,13
n-C4 i-C5 in-C6 in-C5 in-C5 in-C6 in-C5 in-C6 in-C5 in-C6 in-C5 in-C6 in-C5 in-C6 in-C5 in-C6 in-C5 in-C6 in-C5 in-C6 in-C5 in-C6 in-C5 in-C6 in		0 0 0 0	0,54 0,15 0,13
Indicate   Indicate		0 0 0	0,15 0,13
750	[	0 0 0	0,13
20		0	
C7 cut	6 (	0	0,09
C8	6 (		
C9 H2S 398,6 17,78 19525 1,95 2 0,11 3 0,00 2,5 0,110 COS 1,22 0,05 60 0,01 0 0,02 1 0,00 0,4 0,01 CH3SH 3,27 0,15 160 0,02 17 0,74 20 0,002 0,2 0,01 C2H5SH 16,33 0,73 800 0,08 83 3,69 102 0,01 1,4 0,06 C3H7SH 1,63 0,07 80 0,01 45 1,99 55 0,006 0,7 0,03 C4H9SH 0,20 0,01 10 0,00 5 0,21 6 0,001 0,1 0,00 0 30 CS2 SO2 SX CO H2 35 O2	5 (	0	0,05
H2S 398,6 17,78 19525 1,95 2 0,11 3 0,00 2,5 0,110 COS 1,22 0,05 60 0,01 0 0,02 1 0,00 0,4 0,01 CH3SH 3,27 0,15 160 0,02 17 0,74 20 0,002 0,2 0,01 C2H5SH 16,33 0,73 800 0,08 83 3,69 102 0,01 1,4 0,06 C3H7SH 1,63 0,07 80 0,01 45 1,99 55 0,006 0,7 0,03 C4H9SH 0,20 0,01 10 0,00 5 0,21 6 0,001 0,1 0,00 CS2 SO2 SX CO H2 35 O2			0,02
25 COS 1,22 0,05 60 0,01 0 0,02 1 0,00 0,4 0,01 CH3SH 3,27 0,15 160 0,02 17 0,74 20 0,002 0,2 0,01 C2H5SH 16,33 0,73 800 0,08 83 3,69 102 0,01 1,4 0,06 C3H7SH 1,63 0,07 80 0,01 45 1,99 55 0,006 0,7 0,03 C4H9SH 0,20 0,01 10 0,00 5 0,21 6 0,001 0,1 0,00 CS2 SX CO H2 SX SX CO H2 SX SX CO H2 SX SX CO H2 SX SX CO CO H2 SX SX CO CO CO CO CO CO CO CO CO CO CO CO CO	ilia I i	0	0,01
CH3SH 3,27 0,15 160 0,02 17 0,74 20 0,002 0,2 0,01 C2H5SH 16,33 0,73 800 0,08 83 3,69 102 0,01 1,4 0,06 C3H7SH 1,63 0,07 80 0,01 45 1,99 55 0,006 0,7 0,03 C4H9SH 0,20 0,01 10 0,00 5 0,21 6 0,001 0,1 0,00 CS2 SX CO H2 SX SX SX SX SX SX SX SX SX SX SX SX SX		3 0	0,00
CH3SH 3,27 0,15 160 0,02 17 0,74 20 0,002 0,2 0,01 C2H5SH 16,33 0,73 800 0,08 83 3,69 102 0,01 1,4 0,06 C3H7SH 1,63 0,07 80 0,01 45 1,99 55 0,006 0,7 0,03 C4H9SH 0,20 0,01 10 0,00 5 0,21 6 0,001 0,1 0,00 CS2 SO2 SX CO H2 SX SX CO H2 SX SX SX SX SX SX SX SX SX SX SX SX SX	1 (	1 0	0,00
C3H7SH 1,63 0,07 80 0,01 45 1,99 55 0,006 0,7 0,030 C4H9SH 0,20 0,01 10 0,00 5 0,21 6 0,001 0,1 0,000 CS2 SX CO H2 35 O2			0,00
C3H7SH 1,63 0,07 80 0,01 45 1,99 55 0,006 0,7 0,03 C4H9SH 0,20 0,01 10 0,00 5 0,21 6 0,001 0,1 0,00 CS2	<b>1,7</b> 0,0	1,7 0,00	0002
30 CS2		0,8 0,00	,0001
SO2 SX CO H2 35 O2	0,1 0,	0,1 0,0	0,000
SO2 SX CO H2 35 O2			
SX CO H2 35 O2			
35 O2			
35 02			
H2O 1428 63,71 7,00 144 6,43 0,02 1 0,0			
	1 1,0 0,0	1,0 0,00	0,0001
Flow Nm³/h 20414 100,0 809188 100,0 808481	10	10	100,0
Flow kg/h 38232 670968 670035	<del>                                     </del>		
40 Flow kgmole/h 911 36102 36070	++-	<del></del>	
Flow MMSCFD 18,287 725 724,237			
Mole kg/kg 41,98 19 18,58			
45 Temp. °C 50 10 25			
Pressur bar 1,8 66,5 65,2 65,2			
Density kg/m³			
Vap 1,0 1 1,0 50 Frac.			

Leitung N	r.:		10				11				12			ĺ
Prozess S		Merkap	tanhaltige	er Gas	strom	Fuel G	as zur An	lagen	grenze	N	ır	5		
Phase		gas					gas		,		gas			!
Kompone	nten .	Nm³/h	kgMole/h	ppm V	Vol %	Nm³/h	kgMole/h	ppm V	Vol %	Nm³/h	kgMole/h	ppm V	Vol %	
CO2							<del></del>					l		10
N2		7814,5	348,65		29,27	7812,2	348,54		29,55	2,3	0,10		0,80	
CH4		18552,3	827,71		69,49	18447	822,99		69,78	105,7	4,72		36,13	
C2H6		22,8	1,02		0,09	22,3	1,00		0,08	0,5			0,16	
C3H8		13,9	0,62		0,05	11,9			0,05	2,0			0,68	
i-C4		1,5	0,07		0,01	1,0			0,00	0,4	0,02		0,15	15
n-C4		2,2	0,10		0,01	1,8			0,01	0,4	0,02		0,12	
i-C5		0,6	0,03		0,00	0,3			0,00	0,3			0,12	
n-C5		0,5	0,02		0,00	0,2	0,01		0,00	0,3	0,01		0,10	
C6 cut		1,3	0,06		0,00		L	ļ		1,3			0,44	1
C7 cut		2,1	0,09		0,01					2,1	0,09		0,71	20
C8		1,7	0,08	ļ	0,01					1,7	0,08		0,60	
C9		4,3	0,19		0,02			ļ		4,3	0,19		1,47	
H2S				<u> </u>				ļ				$\vdash$		
cos		- 40.0		-	0.004					-10.4	0.70	<b>├</b>		1
CH3SH		16,3	0,73		0,061	0,2			0,001	16,1	0,72		5,49	25
C2H5SH		81,2	3,52	3042	0,304	0,3			0,001	80,9	3,61 1,92		27,64	
C3H7SH C4H9SH		43,9		1645 174	0,165	0,9 0,7			0.003	43,0			14,70	
CS2		4,7	0,21	174	0,017		0,029	25	0,003	4,0	0,18	<del> </del>	_ 1,30	
SO2				<u> </u>								-		
SX				<b></b>			<del></del>	<u> </u>			<del></del>	<del>  </del>		30
CO				<b>-</b>			<del> </del>					-		
H2				<del> </del>			<del></del>	<del></del>	-			1		
O2	-								<del> </del>	·	T	<b></b>		
H2O		135	6,02		0,51	135	6,04		0,51	27	1,22		9,31	35
Flow	Nm³/h	26699			100,00	26434			100,00	293			100,00	
Flow	kg/h	23698				23142				578				İ
	mole/h	1191				1179				13				ĺ
Flow MI	MSCFD	23,917				23,679				0,262				40
Mole Wt.	kg/kg mole	19,89				19,62				44,27				
Temp.	°C	50				50				57				İ
Pressure	bar (abs)	24,9	william was in the office to the formation of			24,6				1,9				45
Density	kg/m³						<b> </b>	ļ			L			ĺ
Vap.Frac	L	1,0				1	l			1,0	L			i

Leitun	ung Nr.: 13							14			15				
Proze	rozess Strom Clausrestgas zur Hydrierung						rtes Clau ailgasabs			Abgas zur Nachverbrennung					
Phase	:			gas				gas				gas			
Komp	onen	ten	Nm³/h	kgMole/h	ppm V	Vol %	Nm³/h	kgMole/h	ppm V	Vol %	Nm³/h	kgMole/h	ppm V	Vol %	
CO2			6026	268,84		17,61	25958	1158,10		42,82	23362	1042,29		43,23	
N2			17220			50,31				35,34	21420	955,65		39,64	
CH4							40,9	1,83		0,07	41	1,83		0,08	
C2H6							18,2	0,81		0,03	18			0,03	
C3H8							3,5	0,16		0,01	4	0,16		0,01	
i-C4															
n-C4														L	
i-C5													L		
n-C5		1											<u> </u>		
C6 cu												ļ			
C7 cu												L	Ļ		
C8												ļ			
C9															
H2S			137	6,09		0,40				1,25	27,02			0,05	
cos		[	60	2,67		0,17				0,01				0,01	
CH3S							0,97	0,04		0,00		0,04		0,00	
C2H5					<u> </u>		5,15			0,01		0,23	95	0,01	
C3H7					ļ		0,42	0,02		0,00	0,42	0,02	8	0,00	
C4H9	<u>SH</u>								<u> </u>		<b></b>		<del> </del>		
CS2						0,02		<u> </u>	ļ	ļ				<del> </del>	
SO2			71	3,16		0,21			<b></b> -		<b> </b>	<del> </del>		<del> </del>	
SX			14			0,04	00.70	4.45		0.16	99.72	4.45	<del> </del>	0,18	
CO			634			1,85								2,14	
H2			372	16,61	<del>                                     </del>	1,09	1156,1	51,58	<del> </del>	1,91	1156,1	31,30	<del>' </del>	£, 14	
O2 H2O			9686	432,15		28,30	11154	497,62		18,40	7898	352,35		14,62	
													ļ	400.00	
Flow		Nm³/h	34227		ļ	100,00			<b>├</b>	100,00			<b>├</b>	100,00	
Flow		kg/h	42578		<u> </u>		88170		<u> </u>	ļ	79345			<del> </del>	
Flow		nole/h	1527		<b> </b> -		2704		ļ	<u> </u>	2411		├		
Flow	MN	ISCFD	31		$\vdash$		54,301		<del></del>	<del> </del>	48,405	<del> </del>		<del> </del>	
Mole \	Wt.	kg/kg mole	27,88				32,60				32,91				
Temp	.	*C	165				175			1	55		Ī		
Press		bar (abs)	1,3				1,2				1,1				
Densi	ty	kg/m³		1								1			
Vap. Frac.	1		1,0				1,0				1,0				

Leitung Nr.	:		17			18			19	2	]
Prozess St	rom	Bel	adene MD	EA	Reger	erierte M	DEA	Vorbe	ladene Mi	DEA	1
Phase			flüssig			flüssig			flüssig		1
Komponenten		kg/h	kgmole/h	Wt. %	kg/h	kgmole/h	Wt. %	kg/h	kgmole/h	Wt. %	] :
CO2		11177,6	253,98	2,62	121,1	2,8	0,03	5217,9	118,6	1,26	1
N2		11,3	0,40	0,00							1
CH4		342,8		0,08						_	1
C2H6		42,7		0,01							1 10
C3H8		36,2		0,01							1
i-C4		1,5		0,00							1
n-C4		4,9		0,00							
i-C5		0,7		0,00							1 1:
n-C5		0,7		0,00					ļi		- i`
C6 cut		0,9		0,00					<u> </u>		1
C7 cut		0,1		0,00		ļ					- 1
C8		0,0					L <b>-</b>				Į.
C9		0,3									20
H2S		9490,2		2,23	93,8	2,8	0,02	1204,8	35,4	0,29	4
cos		2,3							<u> </u>		1
CH3SH		4,0		0,00		ļ					1
C2H5SH		49,0				ļ					4
C3H7SH		4,3				<b>_</b>					25
C4H9SH		0,2	0,00	0,00		<u> </u>	<b></b>		ļ		4
CS2									<u> </u>		1
SO2											-
SX									<b></b>	ļ <u></u>	-
co			ļ						<del></del>	ļ	30
H2							-		<del> </del>	<u>-</u>	4
02		404440	1019	20 51	121440	1019	29,98	121440	1019	29,3	1
MDEA		121440 283340		28,51 66,52				286616			
H2O	<del></del>	283340	15/2/	00,32	203300	13720	09,30	200010	13303	05,10	4 3
Flow	m³/h	416,4		100,0	400,2	<u> </u>	100.0	409,6		100.0	-1
Flow	kg/h	425950		,0	405015	<b> </b>		414479			1
Flow	kamole/h	17304			16753			17082			1
Flow	MMSCFD				-			_			1
	1										] 40
Molar M.	kg/kgmole	47,9			48,4			48,0			4
Τ	°C	32,0			50,0			40,0		<b></b>	1
P (abs.)	bar (abs)	68,0			8,0			9,0			4
Density	kg/m³	1023			1012			1012		<u> </u>	1
Vap. Frac.		0,0			O,	·		0,0	<u>                                     </u>	L	] 45

[0022] Entsprechend den in der Tabelle dargestellten Werten wird Rohgas über Leitung (1) in eine erste Absorptionskolonne (21) geleitet, in der das enthaltene H<sub>2</sub>S bis auf einen Restgehalt von 484 ppmV ausgewaschen wird. Hierfür ist der in der Tailgasabsorptionsanlage (29) mit H<sub>2</sub>S und CO<sub>2</sub> vorbeladene Lösungsmittelstrom (16) ausreichend, so dass für die Wäsche in der Absorptionskolonne (21) kein Mehrbedarf an Lösungsmittel gegenüber der in der Tailgasanlage (29) benötigten Menge entsteht. Das grobentschwefelte Rohgas (2) enthält neben dem Restgehalt H<sub>2</sub>S noch einen Grossteil (84%) des im Rohgas enthaltenen CO<sub>2</sub> und auch einen Grossteil des im Rohgas enthaltenen Merkaptans.

[0023] Aus der Absorptionskolonne (21) wird ein hoch mit H<sub>2</sub>S beladener Lösungsmittelstrom (17) abgezogen und einer Regenerationsanlage (22) zugeführt. Da der Lösungsmittelstrom um 47% kleiner ist als nach dem unveröffentlichten Stand der Technik beschriebenen Beispiel, ist der Energieverbrauch für die Regeneration ebenfalls um 47% kleiner.

[0024] Aus der Regenerationsanlage (22) wird ein erster kleiner Gastrom (3), der zu 95 Vol.-% aus Kohlenwasserstoff und zu 1 Vol.-% aus CO<sub>2</sub> mit ca. 1 Vol.-% Schwefel und Merkaptan besteht, direkt der Clausanlage (27) zugeführt.
[0025] Ein zweiter, größerer Gasstrom (4), der zu 50,5 Vol.-% aus H<sub>2</sub>S, und zu 46 Vol.% CO<sub>2</sub> besteht, wird ebenfalls direkt der Clausanlage (27) zugeführt.

[0026] Das grobentschwefelte Rohgas wird als zweiter Gasstrom (2) aus der Absorptionskolonne (21) abgezogen, und einer zweiten Wäsche (23), bestehend aus Absorption und Regeneration, zugeführt. Da in dieser zweiten Wäsche (23) neben dem CO<sub>2</sub> nur noch eine sehr geringe Menge H<sub>2</sub>S ausgewaschen werden muss, ist die benötigte Menge Lösungsmittel auch hier deutlich geringer als im Zahlenbeispiel in dem unveröffentlichten Stand der Technik, nämlich 45% geringer, so dass auch hier 45% weniger Regenerationsenergie benötigt wird. Aus dieser zweiten Wäsche wird ein erster Gasstrom (6) abgezogen, der zu 77 Vol.-% aus Kohlenwasserstoff und zu 18,6 Vol.-% aus CO<sub>2</sub> besteht, und der in der Clausanlage (27) als Brenngas genutzt wird. Ein zweiter Gasstrom aus der Absorptionsanlage (23), der 90,8 Vol.-% CO<sub>2</sub>, 1,95 Vol.-% H<sub>2</sub>S und 0,1 Vol.-% Merkaptan enthält, wird über Leitung (7) einer Hydrierung (28) zugeführt. Als dritter Gasstrom (5) wird aus der zweiten Wäsche (23) das Wertgas mit dem grössten Teil des Merkaptans abgezogen, gekühlt

(24) und über Leitung (8) einer Adsorption (25) zugeführt. Der merkaptanhaltige Gasstrom (10) wird einer physikalischen Wäsche (26) unterzogen, aus der über Leitung (11) das koadsorbierte Wertgas als Fuel-Gas zurückgewonnen wird, und über Leitung (12) das hoch konzentrierte Merkaptangas der Claus-Anlage (27) zugeführt wird. Der Merkaptanstrom wird in der Regeneration des Purisol-Lösungsmittels gewonnen. Die Menge ist zwar klein, aber mit einer sehr hohen Merkaptan-Konzentration von 49 Vol.-%. In der Claus-Anlage (27) wird das Merkaptan vollständig verbrannt. Das daraus entstehende SO<sub>2</sub> wird mit dem H<sub>2</sub>S aus dem Sauergas der Leitung (4) zu Schwefel umgesetzt. Der anfallende flüssige Schwefel wird über Leitung (16) abgezogen und einer weiteren Verwertung zugeführt.

[0027] Das Restgas der Claus-Anlage besteht hauptsächlich aus den Bestandteilen  $CO_2$ ,  $N_2$  und  $H_2O$  und wird über Leitung (15) abgezogen.

#### Patentansprüche

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

60

65

- 1. Verfahren zur Reinigung von kohlenwasserstoffhaltigem Gas, bei dem in eine Claus-Anlage (27) ein erster kleiner Gasstrom (3) eingeleitet wird, der im wesentlichen aus Kohlenwasserstoff und aus Kohlendioxid besteht, sowie ein zweiter größerer Gasstrom (4) eingeleitet wird, der im wesentlichen aus Schwefelwasserstoff, Kohlendioxid und geringen Anteilen Merkaptan besteht, dadurch gekennzeichnet, dass vor die bei einem Druck des Einsatzgases von 20-80 bar abs betriebene Absorptions- und Regenerationsanlage (23) eine weitere Absorptionsanlage (21) geschaltet wird, die bei dem gleichen Druck von 20-80 bar abs mit einem selektiven Lösungsmittel arbeitet und die das Einsatzgas auf 100-10 000 ppmV H<sub>2</sub>S grob entschwefelt, wobei aus dieser vorgeschalteten Absorptionsanlage (21) ein mit Schwefelwasserstoff beladener Lösungsmittelstrom (17) abgezogen und einer nachfolgenden Regeneration (22) zugeführt wird, dass aus der vorgeschalteten Absorptionsanlage (21) ein dritter Gasstrom (2), das grobentschwefelte Rohgas der Absorptions- und Regenerationsanlage (23) zugeführt wird, und aus dieser Absorptionsund Regenerationsanlage (23) das Wertgas (5) abgezogen wird, welches einer weiteren Verwertung zugeführt wird. 2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass der zweite Gasstrom (4), der von der Regeneration (22) in die Claus-Anlage (27) geleitet wird, aus 20 bis 90 Vol.-% Schwefelwasserstoff, maximal 80 Vol.-% Kohlendioxid und geringen Anteilen Merkaptan besteht.
- 3. Verfahren nach Anspruch 1 bis 2, dadurch gekennzeichnet, dass der erste kleine Gasstrom (3), der von der Regeneration (22) in die Clausanlage (27) geleitet wird, aus bis zu 95 Vol.-% Kohlenwasserstoff und aus bis zu 30 Vol.-% Kohlendioxid besteht.
- 4. Verfahren nach Anspruch 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, dass aus der Regenerationsanlage (22) ein unbeladener Strom (18) an Lösungsmittel der Tailgasabsorptionsanlage (29) zugeführt wird.
  - 5. Verfahren nach Anspruch 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, dass aus der Tailgasabsorptionsanlage (29) ein mit Schwefelwasserstoff und Kohlendioxid beladener Lösungsmittelstrom (16) der vorgeschalteten Absorptionsanlage (21) zugeführt wird.
- Verfahren nach Anspruch 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, dass aus der Absorptions- und Regenerationsanlage
   (23) ein erster kohlenwasserstoffhaltiger Gasstrom (6) ganz oder teilweise der Hydrieranlage (28) zugeführt wird.
   Verfahren nach Anspruch 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, dass aus der Absorptions- und Regenerationsanlage
   (23) ein zweiter kohlendioxidhaltiger Gasstrom (7) der Hydrieranlage (28) zugeführt wird.
  - 8. Verfahren nach Anspruch 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, dass aus der Absorptions- und Regenerationsanlage (23) der erste kohlenwasserstoffhaltige Gasstrom (6) ganz oder teilweise in die Claus-Anlage (27) geleitet wird.
  - 9. Verfahren nach Anspruch 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, dass als Lösungsmittel der vorgeschalteten Absorptionsanlage (21) Methyl-Diethanolamin (MDEA) verwendet wird.